Expandir todo

TusCriaturas

Todas las páginas
Nuestros espacios
Artículo aleatorio
Otros aleatorios

Bienvenida

Participa

Donar con PayPal
Donar en crypto
Crear página
Cómo escribir
Subir al repositorio
Necesitamos imágenes
Nuestros Estándares

Novedades

Cambios recientes
Todos los registros
Páginas nuevas
Lo más nuevo
Nuevos archivos
CommentStreams

Comunidades

Nuestros espacios

Categorías

Todas las categorías
Todas las mitologías
Ubicaciones
Planetas
Espacios Planares
Entes
Seres por medio

Herramientas wiki

Páginas especiales
Citar esta página
Obtener URL acortado

Más

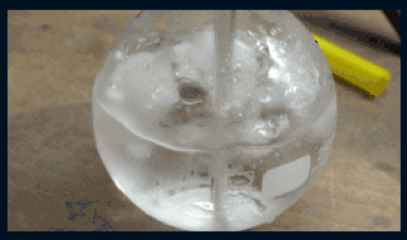
Lo que enlaza aquí
Cambios relacionados
Versión para imprimir
Enlace permanente
Información de la página
Registros de página

Borbetes

Última actualización hace 1 mes

Página Discusión Editar Historial Purgar

El siguiente artículo contiene ficción que podría ser fácilmente realizable en la realidad. No debe compararse con otras ficciones menos realizables sobre la vida real.



Borbete de agua: el agua alcanza el punto triple a 0 ºC y 0.62 kPa.

Borbete es una palabra ficticia o no oficial derivada de la contracción de "borboteo" y "sorbete".

Un **borbete** sería cualquier substancia que se halle en el punto triple, es decir, cualquier substancia en la cual coexistan en equilibrio el estado sólido, el estado líquido y el estado gaseoso.

Punto triple del agua

editar

El punto triple del agua es la combinación de presión y temperatura en la que los estados de agregación del agua, sólido, líquido y gaseoso (hielo, agua líquida y vapor, respectivamente) pueden coexistir en un equilibrio estable. Se produce exactamente a una temperatura de 273.16 K (0.0098 °C) y a una presión parcial de vapor de agua de 611.73 pascales (6.1173 milibares; 0.0060373057 atm). En esas condiciones, es posible cambiar el estado de toda la masa de agua a hielo, agua líquida o vapor, arbitrariamente, haciendo pequeños cambios en la presión y la temperatura. Se debe tener en cuenta que incluso si la presión total de un sistema está muy por encima de 611.73 pascales (es decir, un sistema con una presión atmosférica normal), si la presión parcial del vapor de agua es 611.73 pascales, entonces el sistema puede encontrarse aún en el punto triple del agua.

editar

0

Votar

Artículo original de lmontegav

Para proponer cualquier cambio o adición, consulte a los autores.

Añadir comentario

Las cookies nos ayudan a ofrecer nuestros servicios. Al utilizar nuestros servicios, aceptas nuestro uso de cookies. Más información Aceptar

En otros idiomas

Añadir enlaces

Categorías

Artículos con ficción sobre el mundo real
Artículos originales de Imontegav
Artículos de dificultad intraficcional 0
Artículos con perspectivas reales
Conceptos
Definiciones
Ficción realizable
Física
Materiales
Sustancias ficticias

el usuario Jakeukalane de Bestiario del Hypogripho editó por última vez esta página el 7 dic 2024 a las 09:21. Basado en el trabajo de Ángel Montero Lamas y el usuario Imontegav de Bestiario del Hypogripho.

El contenido está disponible bajo la licencia Creative Commons Attribution-NonCommercial-ShareAlike 4.0 International (CC BY-NC-SA 4.0) a menos que se indique lo contrario.

Política de privacidad Acerca de Bestiario del Hypogripho Descargos Términos de Uso Donar a Miraheze